```
DIALOG(R) File 351: Derwent WPI
(c) 2003 Thomson Derwent. All rts. reserv.
013328755
WPI Acc No: 2000-500694/ 200045
XRAM Acc No: C00-150474
XRPX Acc No: N00-371081
  Toner
Patent Assignee: CANON KK (CANO )
Number of Countries: 001 Number of Patents: 001
Patent Family:
                    Date
                             Applicat No
                                           Kind
                                                   Date
                                                            Week
Patent No
             Kind
JP 2000147832 A
                                                 19981116 200045 B
                  20000526 JP 98324310
                                            Α
Priority Applications (No Type Date): JP 98324310 A 19981116
Patent Details:
                                     Filing Notes
Patent No Kind Lan Pg
                        Main IPC
JP 2000147832 A 17 G03G-009/087
Abstract (Basic): JP 2000147832 A
       NOVELTY - In the toner including at least a binding resin and a
    colouring agnet, the binding resin includes at least two of a vinyl
    copolymer, a polyester resin and a resin prepared by chemical reaction
    of the vinyl copolymer and the polyester resin, Mw is more than or
    equals 100,000 and Mw/Mn is more than or equals 20 in the gel
    permeation chromatography (GPC) of a tetrahydrofuran (THF) soluble
   component of the toner, the toner includes above 5 wt. % of high
   molecular component of above 100,000 molecular weight, a ratio H (=100
    x AH / (AH + BH)) of a ratio of a vinyl copolymer component (AH) :wt.%)
    forming the high molecular component of above 100,000 molecular weight
    and a ratio (BH:wt. %) of the polyester resin component, and a ratio L
    (=100 x AL/(AL + BL)) of a ratio (AL:wt.%) of the vinyl copolymer
    component forming a low molecular component of less than 100,000
   molecular weight and a ratio (BL:wt. %) of the polyester resin
    component, satisfy that H is 15 - 50, L is 5 - 40, and H is more than
    L, and further the toner includes a long chain alkyl alcohol compound
   mainly composed of long chain alkyl alcohol having 23 - 252C long
    chained alkyl group, or a long chained alkyl carboxylic acid compound
    mainly composed of long chained alkyl carboxylic acid having 22 - 251C
    long chained alkyl group.
       USE - Effectively used in the electrophotographic, electrostatic
    recording, electrostatic printing and toner jetting recording
   processes.
       pp; 17 DwgNo 0/4
Title Terms: TONER
Derwent Class: A14; A23; A89; G08; P84; S06
International Patent Class (Main): G03G-009/087
International Patent Class (Additional): G03G-009/08; G03G-009/083;
  G03G-009/09
File Segment: CPI; EPI; EngPI
Manual Codes (CPI/A-N): A05-E01D1; A10-E01; A12-L05C2; G06-G05
Manual Codes (EPI/S-X): S06-A04C
Polymer Indexing (PS):
  <01>
  *001* 018; D58 G0022-R D01 D51 D53; H0226; H0011-R
  *002* 018; P0839-R F41 D01 D63; H0226
  *003* 018; ND01; B9999 B5094 B4977 B4740; B9999 B5107-R B4977 B4740;
       Q9999 Q8639 Q8617 Q8606
```

004 018; H0226

					•

(**			•		
				· ·	
				· .	
•					
a.			,		
		9 "			
					•
			•		
19					
				•	
	71	(i,			
¥		*			
			19		
	· ·				

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2000-147832 (P2000-147832A)

(43)公開日 平成12年5月26日(2000.5.26)

(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	F I	テーマコード(参考)
•	087	G 0 3 G	9/08 3 2 5 2 H 0 0 5
	/08 /083		3 0 1
-	709		3 3 1
			3 6 1
		審査請求	: 未請求 請求項の数11 OL (全 17 頁)
(21)出願番号	特願平10-324310	(71)出願人	. 000001007
			キヤノン株式会社
(22)出願日	平成10年11月16日(198	8. 11. 16)	東京都大田区下丸子3丁目30番2号
		(72)発明者	道上 正
			東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ
			ノン株式会社内
		(72)発明者	松永晓
			東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ
			ノン株式会社内
		(74)代理人	100096828
			弁理士 渡辺 敬介 (外1名)
			最終頁に続く

(54)【発明の名称】 トナー

(57)【要約】

(修正有) 【課題】 低温定着性が良好で、耐高温オフセット性, 耐ブロッキング性に優れたトナーを提供する。

【解決手段】 結着樹脂がビニル系共重合体、ポリエス テル樹脂及びビニル系共重合体とポリエステル樹脂とが 化学的に反応している樹脂のうちの2つ以上を含み、ト ナーのTHF可溶成分のGPCにおいて、Mw≥10 万、Mw/Mn≥20であり;分子量10万以上の高分 子量成分を5重量%以上含有し;ビニル系共重合体成分 の割合とポリエステル樹脂成分の割合の構成比Hおよ び、分子量10万未満の低分子量成分を構成するビニル 系共重合体成分の割合とポリエステル樹脂成分の割合の 構成比しが、

15≦H≦50 5≦L≦40 H>L を満足し、さらに炭素数23乃至252の長鎖アルキル 基を有する長鎖アルキルアルコール化合物、及び炭素数 22乃至251の長鎖アルキル基を有する長鎖アルキル カルボン酸化合物からなる長鎖アルキル化合物を含有す る。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 少なくとも結着樹脂及び着色剤を含むト ナーにおいて、該結着樹脂がビニル系共重合体、ポリエ ステル樹脂及びビニル系共重合体とポリエステル樹脂と が化学的に反応している樹脂のうちの2つ以上を含み、 該トナーのテトラヒドロフラン(THF)可溶成分のゲ ルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)にお いて、(a) Mw≥10万、Mw/Mn≥20であり、 (b) 分子量10万以上の高分子量成分を5重量%以上 含有するものであり、(c)分子量10万以上の高分子 量成分を構成するビニル系共重合体成分の割合(A_H: wt%)とポリエステル樹脂成分の割合(B_H:wt %) の構成比H (=100×A_H/(A_H+B_H)) およ び、分子量10万未満の低分子量成分を構成するビニル 系共重合体成分の割合(A_L:wt%)とポリエステル 樹脂成分の割合($B_L: wt\%$)の構成比L (= 100) $\times A_L/(A_L+B_L)$)が、

15≦H≦50

5≦L≦40

H>L

を満足し、さらに炭素数23乃至252の長鎖アルキル基を有する長鎖アルキルアルコールを主成分とする長鎖アルキルアルコール化合物、及び炭素数22乃至251の長鎖アルキル基を有する長鎖アルキルカルボン酸を主成分とする長鎖アルキルカルボン酸化合物からなるグループから選択される長鎖アルキル化合物が含有されていることを特徴とするトナー。

【請求項2】 該構成比H及び該構成比Lが、下記関係 20≤H≤40

5≦L≦30

H≥L+5

を満足することを特徴とする請求項1に記載のトナー。 【請求項3】 該結着樹脂中のビニル系共重合体成分及 び又はポリエステル樹脂成分中に、両成分と反応し得る モノマー成分を含むことを特徴とする請求項1又は2に 記載のトナー。

【請求項4】 該結着樹脂中に少なくともビニル系共重合体とポリエステル樹脂とが化学的に反応している樹脂を含むことを特徴とする請求項1乃至3のいずれかに記載のトナー。

【請求項5】 該トナー中の全結着樹脂中のTHF不溶 分の割合が0~30重量%であることを特徴とする請求 項1乃至4のいずれかに記載のトナー。

【請求項6】 該トナー中のポリエステル樹脂が3価以上の多価カルボン酸もしくは多価アルコールによって架橋されていることを特徴とする請求項1乃至5のいずれかに記載のトナー。

【請求項7】 長鎖アルキルアルコールは、下記式 $CH_3(CH_2)_xCH_2OH$

[式中、xは平均値を示し、21~250である。] で

示される化合物であることを特徴とする請求項1乃至6 のいずれかに記載のトナー。

【請求項8】 長鎖アルキルアルコールは、下記式 CH₃(CH₂), CH₂OH

[式中、xは平均値を示し、21~100である。] で示される化合物であることを特徴とする請求項1乃至6のいずれかに記載のトナー。

【請求項9】 長鎖アルキルカルボン酸は、下記式 $CH_3(CH_2)$ 、COOH

[式中、yは平均値を示し、21~250である。]で示される化合物であることを特徴とする請求項1乃至6のいずれかに記載のトナー。

【請求項10】 長鎖アルキルカルボン酸は、下記式 CH₃(CH₂),COOH

[式中、yは平均値を示し、 $21\sim100$ である。] で示される化合物であることを特徴とする請求項1乃至6のいずれかに記載のトナー。

【請求項11】 該着色剤が磁性粉であることを特徴と する請求項1乃至10のいずれかに記載のトナー。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、電子写真法、静電 記録法、静電印刷法、トナージェット方式記録法のごと き画像形成方法に用いられるトナーに関する。

[0002]

【従来の技術】従来、電子写真法としては米国特許第2,297,691号明細書、特公昭42-23910号公報及び特公昭43-24748号公報に記載されているごとく多数の方法が知られている。一般には光導電性物質を利用し、種々の手段により感光体上に電気的潜像を形成し、次いで該潜像をトナーを用いて現像し、必要に応じて紙のごとき転写材にトナー画像を転写した後、加熱、圧力、加熱加圧あるいは溶剤蒸気により定着し、トナー画像を得るものである。

【0003】上述の最終工程であるトナー像を紙のごと きシートに定着する方法として、現在最も一般的な定着 方法は、加熱ローラーによる圧着加熱方式である。

【0004】この方式は、トナーに対し離型性を有する 材料で表面を形成した加熱ローラーの表面に、被定着シートのトナー像面を加圧下で接触しながら通過せしめる ことにより定着を行なうものである。

【0005】この方法によれば、加熱ローラー表面と被定着シートのトナー像とが加圧下で接触するため、トナー像を被定着シート上に融着する際の熱効率が極めて良好であり、迅速に定着を行なうことができる。

【0006】しかしながらこの方法においては、加熱ローラー表面とトナー像とが溶融状態で加圧下で接触するためにトナー像の一部が定着ローラー表面に付着・転移し、次の被定着シートにこれが再転移していわゆるオフセット現象が生じ、被定着シートを汚すという問題があ

る。従って、優れた低温定着性、耐高温オフセット性を 有することが必要となる。

【0007】従来、トナー用樹脂としてはポリエステル樹脂、及びスチレン系樹脂などのビニル系共重合体が主に使用されている。ポリエステル樹脂は元来低温定着性に優れた性能を有しているが、その反面高温でのオフセット現象を発生しやすいという欠点も合わせもっている。この欠点を補うためにポリエステル樹脂の分子量を上げて粘度を上げようとすると、低温定着性を損なうばかりではなく、トナー製造時の粉砕性についても悪化させてしまい、トナーの微粒子化にも不適なものとなってしまう。

【0008】またスチレン系樹脂などのビニル系共重合体は、トナー製造時の粉砕性に優れ、高分子量化が容易なため耐高温オフセット性には優れているが、低温定着性を向上させるために分子量を下げると耐ブロッキング性や現像性が悪化してしまう。

【0009】これらの2種類の樹脂の長所を有効に生かし、欠点を補うためにこれらの樹脂を混合して使用する方法もいくつか検討されている。例えば特開昭54-114245号公報では、ボリエステル樹脂とビニル系共重合体を混合した樹脂を含有してなるトナーが開示されている。しかしながらボリエステル樹脂とビニル系共重合体とは本質的に相溶性が悪いため、これらの配合比を適切なものにしないと低温定着性、耐高温オフセット性、耐ブロッキング性をすべて満足するものとするのは難しい。また、トナー製造時に添加される着色剤やワックスなどの分散性が不十分なものとなるため、離型性が悪化することによる定着部材汚れや、現像性に問題を生じやすくなる。特に近年、微粒子化が進んでいるトナーにおいてはこの問題が顕著となる。

【0010】また特開昭56-116043号公報や特 開昭58-159546号公報では、ポリエステル樹脂 の存在下で単量体を重合してえられる重合体を含有する ことを特徴とするトナーが開示されている。特開昭58 -102246号公報や特開平1-156759号公報 では、不飽和ポリエステル存在下でビニル系共重合体を 重合して得られる重合体を含有することを特徴とするト ナーが開示されている。特開平2-881号公報では、 酸価含有スチレン系樹脂とポリエステル樹脂とをエステ ル化した重合体を含むことを特徴とするトナーが開示さ れている。これらの方法では、ポリエステル樹脂とビニ ル系共重合体の相溶性は向上するものの、定着温度領域 の広い、耐オフセット性に優れたトナーとしては、後述 の画像特性と併せて未だ改良すべき課題を残している。 【0011】さらに近年においては、複写機のデジタル 化、トナーの微粒子化により、コピー画像の高画質化が 望まれている。しかし、トナーの微粒子化により画像の 解像力や鮮映度を上げることはできても、種々の問題が 生じてくる。まず第一に、トナーの微粒子化によりハー

フトーン部の定着性が悪くなる。これは被定着シートの 凹部に転写されたトナーは定着圧力がかかりにくく、また与えられる熱量も少なくなるためである。また凸部に 転写されたトナーは、トナー層厚が薄いため、トナー粒 子1個あたりにかかるせん断力が大きいものとなりオフ セット現象が発生しやすくなるためである。さらにトナー表面積が増えることにより、トナーの帯電特性がより 環境の影響を受けやすくなる。さらにトナー粒子径を小 さくすると、磁性体や着色剤、離型剤の分散状態がトナーの帯電性に大きく影響を及ぼすことは明白である。

【0012】また、最近のデジタル複写機に至っては、 文字入りの写真画像においてそのコピー画像の文字は鮮 明で、写真画像は原稿に忠実な濃度階調性が得られると いうことが要求されている。一般に、文字入り画像のコ ピーにおいて文字を鮮明にするためにライン濃度を高く すると、写真画像の濃度階調性が損なわれるばかりでな く、ハーフトーン部分では非常にガサついた画像にな る。さらに、ライン濃度を高くするとトナーののり量が 多いために、転写時にトナーが感光体に押しつけられ感 光体に付着して、かえってライン上のトナーが抜けたい わゆる中抜け現象を起こし、低画質のコピー画像とな る。また逆に写真画像の濃度階調性を良くしようとする と、文字ラインの濃度が低下し鮮明さが悪くなる。近年 においては、画像濃度を読み取り、デジタル変換によっ て濃度階調性はある程度改良されてきてはいる。しかし 未だ十分とはいえないのが現状である。

[0013]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、上述 のごとき問題点を解決し、

- (1)低温定着性、耐高温オフセット性、耐ブロッキング性に優れ、
- (2) 小粒径化してもハーフトーン部分において優れた 定着性を示し、
- (3) 転写時の中抜け現象、感光体融着、クリーニング 不良などの問題を起こさない
- (4) 定着部材汚れの少ない

トナーを提供することにある。

[0014]

【課題を解決するための手段】本発明は、少なくとも結着樹脂及び着色剤を含むトナーにおいて、該結着樹脂がビニル系共重合体、ポリエステル樹脂及びビニル系共重合体とポリエステル樹脂とが化学的に反応している樹脂のうちの2つ以上を含み、該トナーのテトラヒドロフラン(THF)可溶成分のゲルパーミエションクロマトグラフィーにおいて、(a) Mw≥10万、Mw/Mn≥20であり、(b)分子量10万以上の高分子量成分を5重量%以上含有するものであり、(c)分子量10万以上の高分子量成分を構成するビニル系共重合体成分の割合(A_H:wt%)とポリエステル樹脂成分の割合

(B_H:wt%)の構成比H(=100×A_H/(A_H+

 B_H)) および、分子量10万未満の低分子量成分を構成するビニル系共重合体成分の割合 $(A_L:wt\%)$ とポリエステル樹脂成分の割合 $(B_L:wt\%)$ の構成比 $L(=100\times A_L/(A_L+B_L))$ が、

15≦H≦50···(1)

 $5 \le L \le 40 \cdot \cdot \cdot (2)$

 $H>L\cdot\cdot\cdot(3)$

を満足し、さらに炭素数23乃至252の長鎖アルキル基を有する長鎖アルキルアルコールを主成分とする長鎖アルキルアルコール化合物、及び炭素数22乃至251の長鎖アルキル基を有する長鎖アルキルカルボン酸を主成分とする長鎖アルキルカルボン酸化合物からなるグループから選択される長鎖アルキル化合物が含有されていることを特徴とするトナーに関する。

[0015]

【発明の実施の形態】本発明のトナーでは、結着樹脂として使用するビニル系共重合体とポリエステル樹脂の分子量及び分子量分布を規定し、さらに低分子量成分と高分子量成分とでビニル系共重合体成分とポリエステル樹脂成分の構成比を上記式(1)~(3)のように最適化することにより、低温定着性、耐高温オフセット性及び粉砕性を改善することが可能となる。

【0016】さらには炭素数23乃至252の長鎖アルキル基を有する長鎖アルキルアルコールを主成分とする長鎖アルキルアルコール化合物、及び炭素数22乃至251の長鎖アルキル基を有する長鎖アルキルカルボン酸を主成分とする長鎖アルキルカルボン酸化合物からなるグループから選択される長鎖アルキル化合物を含有することにより、これらの成分が感光体に対してのすべり性に優れるため、転写時における中抜け現象、感光体融着、クリーニング不良などが改善されるものである。

【0017】またこれらの長鎖アルキルカルボン酸化合 物が、ビニル系共重合体成分及びポリエステル樹脂成分 の両方に良好な相溶性を示すことにより、トナー中での 分散性も良好となるため、トナーを微粒子化しても遊離 した成分を発生することもなく、定着部材からの離型性 に優れ、長期に渡り安定した現像性を有するトナーが達 成可能となる。ここで「ビニル系共重合体成分」とは、 ビニル系共重合体と、ポリエステル樹脂と化学的に反応 しているビニル系共重合体の和を表わしている。同様に 「ポリエステル樹脂成分」とは、ポリエステル樹脂と、 ビニル系共重合体と化学的に反応しているポリエステル 樹脂の和を表している。これはトナー中のTHF可溶分 を分取液体クロマトグラフィーにより分子量10万以上 の高分子量成分と10万未満の低分子量成分とに分離 し、これらを¹H-NMR (核磁気共鳴) スペクトルに よりそれぞれの成分を定量することができる。

【0018】上記式において、H (高分子量成分中での ビニル系共重合体成分の割合)が15%よりも小さくな ると、耐高温オフセット性が悪化したり、本来粉砕性の 悪いポリエステル樹脂の効果が顕著となるためにトナーの微粒子化が困難となり、微粒子化しようとすると製造コストが上がってしまう。またHが50%よりも大きくなると高分子量ビニル系共重合体が低温定着性を阻害するようになる。このためHは15~50%、好ましくは20~40%が良い。

【0019】ここで、高分子量成分の組成比について述べたが、上述の効果を得るためにはトナーのTHF可溶分のGPC分子量において、分子量10万以上の成分を5重量%以上含むことが必要である。

【0020】次にL(低分子量成分中でのビニル系共重合体成分の割合)が40%よりも大きくなると、低温定着性が悪化する。また上が5%よりも小さくなると高分子量成分との相溶性が悪化してしまい、トナー化したときに着色剤やワックスの分散不良を生じやすくなり、長期に渡り安定した現像性を有するトナーとは成り得なくなる。このため上は5~40%、好ましくは5~30%が良い。

【0021】またHよりもLが大きくなると低温定着性及び耐高温オフセット性のバランスを取るのが難しくなるため、H-L>0、好ましくはH-L≥5が良い。

【0022】また本発明ではトナー中の結着樹脂のTHF可溶成分の構成比について述べているが、以上の効果を妨げない程度にトナー中の結着樹脂にTHF不溶分を含んでいても構わない。具体的には、トナー中の全結着樹脂中のTHF不溶成分が0~30重量%であることが好ましい。

【0023】トナー中の結着樹脂のTHF可溶分のGP Cにおいて、Mwは10万以上、Mw/Mnは20以上 であることが必要である。Mwが10万より小さくなる と耐高温オフセット性が悪化し、Mw/Mnが20より 小さくなると低温定着性及び耐高温オフセット性のバラ ンスを取るのが難しくなる。

【0024】このような樹脂を製造するには、以下に挙げる製法により合成することが好ましい。

- (1)不飽和ポリエステル樹脂存在下でビニル系単量体をラジカル重合する。
- (2) 官能基を有するビニル系重合体存在下でポリエステル樹脂を製造する。
- (3)ビニル系単量体と多価アルコール、多価カルボン酸を混合し、同時にあるいは段階的にラジカル重合とエステル化反応を行ない製造する。

【0025】上記(1)及び(2)では低分子量重合体及び高分子量重合体を個別に製造するか、もしくはどちらかの重合体存在下で他方の重合体を製造し、(3)では反応するモノマー(ビニル系単量体、酸、アルコール)の組成を逐次変更することにより、重合体の混合比率を制御することが可能である。

【0026】本発明に用いられる長鎖アルキルアルコールは、式(1)で示される。

【0027】CH₃(CH₂),CH₂OH (1) (xは平均値を示し、21~250、好ましくは21~ 100である。)

【0028】例えば、エチレンをチーグラー触媒を用いて重合し、重合終了後酸化して、触媒金属とポリエチレンとのアルコキシドを生成する。この後、加水分解することにより、長鎖アルキルアルコールを得る。この様にして得られた長鎖アルキルアルコールは、分岐が少なくて小さく、さらに分子量分布がシャープであり、本発明の目的にそったものである。

【0029】本発明に用いられる長鎖アルキルカルボン酸は、式(2)で示される。

【0030】 CH_3 (CH_2) $_yCOOH$ (2) (yは平均値を示し、 $21\sim250$ 、好ましくは $21\sim100$ である。)

【0031】この長鎖アルキルカルボン酸は式(1)で 示される長鎖アルキルアルコールを酸化することにより 得られる。

【〇〇32】長鎖アルキルアルコール化合物中における各長鎖アルキルアルコール成分の含有割合(重量%)は、GC-MS分析法によって、分析することが可能である。例えば、VG Organic社製のGC-MS分析器(VG TRIO-1)を使用し、columnとしてJ&W社製のDB-1又はDB-5を使用して分析することが可能である。分析に際しては、長鎖アルキルアルコール成分をトリメチルシリルクロライドの如きシリル化剤でシリル化した後にGC-MS分析することが好ましい。長鎖アルキルカルボン酸成分の含有割合も同様な方法で分析可能である。

【0033】式(1)及び式(2)中で×またはyは平均値を示しており、その平均値である×またはyが21~250、好ましくは21~100が好ましい。×またはyが21未満の場合は、感光体に対してのすべり性の付与能が小さくなり、転写時における中抜け現象、感光体融着、クリーニング不良などの問題が発生しやすく、さらにはトナーの保存安定性が低下しやすい。×またはyが250より大きい場合は、融点が高くなるために低温定着性を阻害するようになる。

【0034】炭素数23乃至252の長鎖アルキル基を 有する長鎖アルキルアルコールは、60wt%以上(よ り好ましくは、70wt%以上)長鎖アルキルアルコー ル化合物に含有されていることが好ましい。また、炭素 数22乃至251の長鎖アルキル基を有する長鎖アルキルカルボン酸は、60wt%以上(好ましくは、70wt%以上)長鎖アルキルカルボン酸化合物に含有されていることが好ましい。

【0035】長鎖アルコールは、炭素数37個以上の長鎖アルキルアルコール成分が全アルキルアルコール中に50wt%以上含有されていることが好ましい。長鎖カルボン酸は、炭素数38個以上の長鎖アルキルカルボン酸成分が全アルキルカルボン酸中に50wt%以上含有されていることが好ましい。炭素数37個以上の長鎖アルキルアルコール成分及び炭素数38個以上の長鎖アルキルカルボン酸成分の含有量が50wt%未満であると、感光体にトナーの融着が発生したり、トナーの保存安定性が低下しやすい。

【0036】本発明に用いられる長鎮アルキルアルコールまたは長鎮アルキルカルボン酸の融点は91℃以上であることが好ましい。長鎖アルキルアルコールまたは長鎖アルキルカルボン酸の融点が91℃未満であると、トナー製造工程における混練時に溶出分離し易く、トナー粒子中における分散が悪くなる傾向にある。従ってこのようなトナーは、感光体融着も発生し易く、保存安定性が低下するばかりでなく、トナー粒子の流動性の違いが生じやすいために、帯電特性は不均一なものとなり、カブリが発生しやすく、画質もがさついたものとなる。

【0037】これら長鎖アルキルアルコール及び/又は 長鎖アルキルカルボン酸は、結着樹脂成分100重量部 当り、0.1~30重量部、好ましくは0.5~20重 量部使用するのが好ましい。0.1重量部未満である と、前述したような効果が少なく、30重量部より多く 用いると、トナーの耐ブロッキング性が低下しトナー製 造時における粉砕性が低下する。

【0038】本発明に用いられるボリエステル樹脂のモノマーとしては以下のものが挙げられる。

【0039】アルコール成分としては、エチレングリコール、プロピレングリコール、1,3ーブタンジオール、1,4ーブタンジオール、2,3ーブタンジオール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、1,5ーペンタンジオール、1,6ーヘキサンジオール、ネオペンチルグリコール、2ーエチル1,3ーヘキサンジオール、水素化ビスフェノールA、また(イ)式で表わされるビスフェノール誘導体;

[0040]

【化1】

$$H \rightarrow (OR)_{x} \rightarrow O \rightarrow (RO)_{y} H \qquad (1)$$

$$CH_{s} \rightarrow (RO)_{y} H$$

(式中、Rはエチレン又はプロピレン基であり、x, y はそれぞれ) 1以上の整数であり、かつx + y の平均値は 2~10である。

【0041】また(ロ)式で示されるジオール類;

【化2】

[0042]

$$H - OR' - O - \bigcirc - O - R'O - H$$

等が挙げられる。

【0043】また、全酸成分中50mo1%以上を含む2価のカルボン酸としては、フタル酸、テレフタル酸、イソフタル酸、無水フタル酸等のベンゼンジカルボン酸類又はその無水物;こはく酸、アジピン酸、セバシン酸、アゼライン酸等のアルキルジカルボン酸類又はその無水物;またさらに炭素数6~18のアルキル基で置換されたこはく酸もしくはその無水物;フマル酸、マレイン酸、シトラコン酸、イタコン酸等の不飽和ジカルボン酸またはその無水物などが挙げられる。

【0044】また、グリセリン、ペンタエリスリトール、ソルビット、ソルビタン、さらには、例えばノボラック型フェノール樹脂のオキシアルキレンエーテル等の多価アルコール類;トリメリット酸、ピロメリット酸、ベンゾフェノンテトラカルボン酸やその無水物などの多価カルボン酸類等が挙げられる。

【0045】本発明の実施上特に好ましいポリエステル樹脂のアルコール成分としては、前記(イ)式で示されるビスフェノール誘導体であり、酸成分としては、フタル酸、テレフタル酸、イソフタル酸又はその無水物、こはく酸、nードデセニルコハク酸、またはその無水物、フマル酸、マレイン酸、無水マレイン酸などのジカルボン酸類が挙げられる。また本発明のポリエステル樹脂は3価以上の多価カルボン酸もしくは多価アルコールによって架橋されていることが好ましく、架橋成分としては無水トリメリット酸、ベンゾフェノンテトラカルボン酸、ペンタエリスリトール、ノボラック型フェノール樹脂のオキシアルキレンエーテルが好ましいものとして挙げられる。

【0046】ビニル系樹脂を生成するためのビニル系モノマーとしては、次のようなものが挙げられる。

【0047】スチレン; oーメチルスチレン、mーメチ

ルスチレン、p-メチルスチレン、p-フェニルスチレ ン、p-エチルスチレン、2,4-ジメチルスチレン、 p-n-ブチルスチレン、p-tert-ブチルスチレ ン、p-n-ヘキシルスチレン、p-n-オクチルスチ レン、p-n-ノニルスチレン、p-n-デシルスチレ ン、p-n-ドデシルスチレン、p-メトキシスチレ ン、p-クロルスチレン、3,4-ジクロルスチレン、 m-ニトロスチレン、o-ニトロスチレン、p-ニトロ スチレンの如きスチレン及びその誘導体; エチレン、プ ロピレン、ブチレン、イソブチレンの如きスチレン不飽 和モノオレフィン類; ブタジエン、イソプレンの如き不 飽和ポリエン類;塩化ビニル、塩化ビニルデン、臭化ビ ニル、フッ化ビニルの如きハロゲン化ビニル類;酢酸ビ ニル、プロピオン酸ビニル、ベンゾエ酸ビニルの如きビ ニルエステル類;メタクリル酸メチル、メタクリル酸エ チル、メタクリル酸プロピル、メタクリル酸 n-ブチ ル、メタクリル酸イソブチル、メタクリル酸n-オクチ ル、メタクリル酸ドデシル、メタクリル酸2-エチルへ キシル、メタクリル酸ステアリル、メタクリル酸フェニ ル、メタクリル酸ジメチルアミノエチル、メタクリル酸 ジエチルアミノエチルの如きαーメチレン脂肪族モノカ ルボン酸エステル類; アクリル酸メチル、アクリル酸エ チル、アクリル酸プロピル、アクリル酸n-ブチル、ア クリル酸イソブチル、アクリル酸nーオクチル、アクリ ル酸ドデシル、アクリル酸2-エチルヘキシル、アクリ ル酸ステアリル、アクリル酸2-クロルエチル、アクリ ル酸フェニルの如きアクリル酸エステル類: ビニルメチ ルエーテル、ビニルエチルエーテル、ビニルイソブチル エーテルの如きビニルエーテル類;ビニルメチルケト ン、ビニルヘキシルケトン、メチルイソプロペニルケト ンの如きビニルケトン類;Nービニルピロール、Nービ ニルカルバゾール、Nービニルインドール、Nービニル

ピロリドンの如きN-ビニル化合物; ビニルナフタリン類; アクリロニトリル、メタクリロニトリル、アクリルアミドの如きアクリル酸もしくはメタクリル酸誘導体等が挙げられる。

【0048】さらに、マレイン酸、シトラコン酸、イタ コン酸、アルケニルコハク酸、フマル酸、メサコン酸の 如き不飽和二塩基酸;マレイン酸無水物、シトラコン酸 無水物、イタコン酸無水物、アルケニルコハク酸無水物 の如き不飽和二塩基酸無水物; マレイン酸メチルハーフ エステル、マレイン酸エチルハーフエステル、マレイン 酸ブチルハーフエステル、シトラコン酸メチルハーフエ ステル、シトラコン酸エチルハーフエステル、シトラコ ン酸ブチルハーフエステル、イタコン酸メチルハーフエ ステル、アルケニルコハク酸メチルハーフエステル、フ マル酸メチルハーフエステル、メサコン酸メチルハーフ エステルの如き不飽和二塩基酸のハーフエステル;ジメ チルマレイン酸、ジメチルフマル酸の如き不飽和二塩基 酸エステル:アクリル酸、メタクリル酸、クロトン酸、 ケイヒ酸無水物の如き α , β -不飽和酸無水物、該 α , β -不飽和酸と低級脂肪酸との無水物;アルケニルマロ ン酸、アルケニルグルタル酸、アルケニルアジピン酸、 これらの酸無水物及びこれらのモノエステルの如きカル ボキシル基を有するモノマーが挙げられる。

【0049】さらに、2-ヒドロキシエチルアクリレート、2-ヒドロキシエチルメタクリレート、2-ヒドロキシプロピルメタクリレートなどのアクリル酸またはメタクリル酸エステル類;4-(1-ヒドロキシ-1-メチルブチル)スチレン、4-(1-ヒドロキシー1-メチルヘキシル)スチレンの如きヒドロキシ基を有するモノマーが挙げられる。

【0050】また、必要に応じて以下に例示するような 架橋性モノマーで架橋された重合体であってもよい。

【0051】芳香族ジビニル化合物として例えば、ジビ ニルベンゼン、ジビニルナフタレンが挙げられ;アルキ ル鎖で結ばれたジアクリレート化合物類として例えば、 エチレングリコールジアクリレート、1,3-ブチレン グリコールジアクリレート、1,4-ブタンジオールジ アクリレート、1、5-ペンタンジオールジアクリレー ト、1,6ヘキサンジオールジアクリレート、ネオペン チルグリコールジアクリレート及び以上の化合物のアク リレートをメタクリレートに代えたものが挙げられ;エ ーテル結合を含むアルキル鎖で結ばれたジアクリレート 化合物類としては、例えば、ジエチレングリコールジア クリレート、トリエチレングリコールジアクリレート、 テトラエチレングリコールジアクリレート、ポリエチレ ングリコール#400ジアクリレート、ポリエチレング リコール#600ジアクリレート、ジプロピレングリコ ールジアクリレート及び以上の化合物のアクリレートを メタアクリレートに代えたものが挙げられ; 芳香族基及 びエーテル結合を含む鎖で結ばれたジアクリレート化合物類として例えば、ポリオキシエチレン(2)-2,2 ービス(4ーヒドロキシフェニル)プロパンジアクリレート、ポリオキシエチレン(4)-2,2ービス(4ーヒドロキシフェニル)プロパンジアクリレート及び以上の化合物のアクリレートをメタクリレートに代えたものが挙げられ;ポリエステル型ジアクリレート類として例えば、商品名MANDA(日本化薬)が挙げられる。

【0052】多官能の架橋剤としては、ペンタエリスリトールトリアクリレート、トリメチロールエタントリアクリレート、トリメチロールプロパントリアクリレート、テトラメチロールメタンテトラアクリレート、オリゴエステルアクリレート及び以上の化合物のアクリレートをメタクリレートに代えたもの;トリアリルシアヌレート、トリアリルトリメリテートが挙げられる。

【0053】これらの架橋剤は、他のモノマー成分10 0重量部に対して、0.01~10重量部(さらに好ま しくは0.03~5重量部)用いることができる。

【0054】これらの架橋性モノマーのうち、トナー用 樹脂に定着性、耐オフセット性の点から好適に用いられ るものとして、芳香族ジビニル化合物(特にジビニルベ ンゼン)、芳香族基及びエーテル結合を1含む鎖で結ば れたジアクリレート化合物類が挙げられる。

【0055】本発明ではビニル系共重合体成分及び/又はボリエステル樹脂成分中に、両樹脂成分と反応し得るモノマー成分を含むことが好ましい。ボリエステル樹脂成分を構成するモノマーのうちビニル系共重合体と反応し得るものとしては、例えば、フタル酸、マレイン酸、シトラコン酸、イタコン酸などの不飽和ジカルボン酸又はその無水物などが挙げられる。ビニル系共重合体成分を構成するモノマーとしては、カルボキシル基又はヒドロキシ基を有するものや、アクリル酸もしくはメタクリル酸エステル類が挙げられる。

【0056】本発明のトナーを磁性トナーとして用いる場合、磁性トナーに含まれる磁性材料としては、マグネタイト、マグヘマイト、フェライトの如き酸化鉄、及び他の金属酸化物を含む酸化鉄;Fe,Co,Niのような金属、あるいは、これらの金属とAl,Co,Cu,Pb,Mg,Ni,Sn,Zn,Sb,Be,Bi,Cd,Ca,Mn,Se,Ti,W,Vのような金属との合金、およびこれらの混合物等が挙げられる。

【0057】具体的には、磁性材料としては、四三酸化鉄 (Fe_3O_4)、三二酸化鉄 ($\gamma-Fe_2O_3$)、酸化鉄 亜鉛 ($ZnFe_2O_4$)、酸化鉄イットリウム ($Y_3Fe_5O_{12}$)、酸化鉄カドミウム ($CdFe_2O_4$)、酸化鉄ガドリニウム ($Gd_3Fe_5-O_{12}$)、酸化鉄銅 ($CuFe_2O_4$)、酸化鉄鉛 ($PbFe_{12}-O_{19}$)、酸化鉄ニッケル ($NiFe_2O_4$)、酸化鉄ネオジム ($NdFe_2O_3$)、酸化鉄バリウム ($BaFe_{12}O_{19}$)、酸化鉄マグネシウム ($MgFe_2O_4$)、酸化鉄マンガン (MnF

 e_2O_4)、酸化鉄ランタン($LaFeO_3$)、鉄粉(Fe)、コバルト粉(Co)、ニッケル粉(Ni)等が挙 げられ、上述した磁性材料を単独で或いは2種以上の組合せて使用する。特に好適な磁性材料は、四三酸化鉄又はr-=二酸化鉄の微粉末である。

【0058】これらの強磁性体は平均粒径が0.1 \sim 2 μ m(より好ましくは0.1 \sim 0.5 μ m)で、10K エルステッド印加での磁気特性が抗磁力20 \sim 150エルステッド、飽和磁化50 \sim 200emu/g(好ましくは50 \sim 100emu/g)、残留磁化2 \sim 20emu/gのものが好ましい。

【0059】結着樹脂100重量部に対して、磁性体10~200重量部、好ましくは20~150重量部使用するのが良い。

【0060】磁性体の他に、着色剤としては、カーボン ブラック、チタンホワイトやその他の顔料及び/又は染 料を用いることができる。例えば本発明のトナーを磁性 カラートナーとして使用する場合には、染料としては、 C. I. ダイレクトレッド1、C. I. ダイレクトレッ ド4、C. I. アシッドレッド1、C. I. ベーシック レッド1、C. I. モーダントレッド30、C. I. ダ イレクトブルー1、C. I. ダイレクトブルー2、C. I. アシッドブルー9、C. I. アシッドブルー15、 C. I. ベーシックブルー3、C. I. ベーシックブル -5、C. I. モーダントブルー7、C. I. ダイレク トグリーン6、C. I. ベーシックグリーン4、C. I. ベーシックグリーン6等がある。顔料としては、ミ ネラルファストイエロー、ネーブルイエロー、ナフトー ルイエローS、ハンザイエローG、パーマネントイエロ ーNCG、タートラジンレーキ、モリブデンオレンジ、 パーマネントオレンジGTR、ピラゾロンオレンジ、ベ ンジジンオレンジG、カドミウムレッド、パーマネント レッド4尺、ウオッチングレッドカルシウム塩、エオシ ンレーキ、ブリリアントカーミン3B、マンガン紫、フ ァストバイオレットB、メチルバイオレットレーキ、コ バルトブルー、アルカリブルーレーキ、ビクトリアブル ーレーキ、フタロシアニンブルー、ファーストスカイブ ルー、インダンスレンブルーBC、ピグメントグリーン

B、マラカイトグリーンレーキ、ファイナルイエローグ リーンG等がある。

【0061】本発明のトナーを二成分フルカラー用トナーとして使用する場合には、着色剤として、次の様なものが挙げられる。マゼンタ用着色顔料としては、C.

I. ピグメントレッド1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 21, 22, 23, 30, 31, 3 2, 37, 38, 39, 40, 41, 48, 49, 5 0, 51, 52, 53, 54, 55, 57, 58, 6 0, 63, 64, 68, 81, 83, 87, 88, 8 9, 90, 112, 114, 122, 123, 163, 202, 206, 207, 209、C. I. ピグメントバイオレット19、C. I. バットレッド1, 2, 1

0,13,15,23,29,35等が挙げられる。 【0062】上記顔料を単独で使用しても構わないが、染料と顔料と併用してその鮮明度を向上させた方がフルカラー画像の画質の点からより好ましい。マゼンタ用染料としては、C.I.ソルベントレッド1,3,8,23,24,25,27,30,49,81,82,83,84,100,109,121、C.I.ディスパースレッド9、C.I.ソルベントバイオレット8,13,14,21,27、C.I.ディスパースバイオレット1等の油溶染料、C.I.ベーシックレッド1,2,9,12,13,14,15,17,18,22,23,24,27,29,32,34,35,36,37,38,39,40、C.I.ベーシックバイオレット1,3,7,10,14,15,21,25,26,27,28等の塩基性染料が挙げられる。

【0063】シアン用着色顔料としては、C. I. ピグメントブルー2, 3, 15, 16, 17、C. I. バットブルー6、C. I. アシッドブルー45又は次式で示される構造を有するフタロシアニン骨格にフタルイミドメチル基を1~5個置換した銅フタロシアニン顔料である。

【0064】 【化3】

$$\begin{array}{c|c}
N = C \\
N - C \\
N -$$

【0065】イエロー用着色顔料としては、C. I. ピグメントイエロー1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 10,

11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 23, 6 5, 73, 83, C. I. ハットイエロー1, 3, 20

等が挙げられる。

【0066】非磁性の着色剤の使用量は結着樹脂100 重量部に対して、0.1~60重量部好ましくは0.5 ~50重量部である。

【0067】本発明において、必要に応じて、一種または二種以上の離型剤をトナー粒子中に含有させてもかま わない。

【0068】本発明に用いられる離型剤としては次のも のが挙げられる。低分子量ポリエチレン、低分子量ポリ プロピレン、マイクロクリスタリンワックス、パラフィ ンワックスなどの脂肪族炭化水素系ワックス、また酸化 ポリエチレンワックスなどの脂肪族炭化水素系ワックス の酸化物、またはそれらのブロック共重合物; カルナバ ワックス、サゾールワックス、モンタン酸エステルワッ クスなどの脂肪酸エステルを主成分とするワックス類、 及び脱酸カルナバワックスなどの脂肪酸エステル類を一 部または全部を脱酸化したものなどが挙げられる。さら に、パルミチン酸、ステアリン酸、モンタン酸などの飽 和直鎖脂肪酸類;ブランジン酸、エレオステアリン酸、 バリナリン酸などの不飽和脂肪酸類;ステアリルアルコ ール、アラルキルアルコール、ベヘニルアルコール、カ ルナウビルアルコール、セリルアルコール、メリシルア ルコールなどの飽和アルコール類;ソルビトールなどの 多価アルコール類;リノール酸アミド、オレイン酸アミ ド、ラウリン酸アミドなどの脂肪酸アミド類;メチレン ビスステアリン酸アミド、エチレンビスカプリン酸アミ ド、エチレンビスラウリン酸アミド、ヘキサメチレンビ スステアリン酸アミドなどの飽和脂肪酸ビスアミド類; エチレンビスオレイン酸アミド、ヘキサメチレンビスオ レイン酸アミド、N, N' ジオレイルアジピン酸アミ ド、N,N'ジオレイルセバシン酸アミドなどの不飽和 脂肪酸アミド類;mーキシレンビスステアリン酸アミ ド、N, N' ジステアリルイソフタル酸アミドなどの芳 香族系ビスアミド類;ステアリン酸カルシウム、ラウリ ン酸カルシウム、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸マグ ネシウムなどの脂肪族金属塩(一般に金属石けんといわ れているもの);脂肪族炭化水素系ワックスにスチレン やアクリル酸などのビニル系モノマーを用いてグラフト 化させたワックス類;ベヘニン酸モノグリセリドなどの 脂肪酸と多価アルコールの部分エステル化物;植物性油 脂の水素添加などによって得られるヒドロキシル基を有 するメチルエステル化合物などが挙げられる。

【0069】本発明において特に好ましく用いられるワックスとしては、脂肪族炭化水素系ワックスが挙げられる。例えば、アルキレンを高圧下でラジカル重合あるいは低圧下でチーグラー触媒で重合した低分子量のアルキレンポリマー;高分子量のアルキレンポリマーを熱分解して得られるアルキレンポリマー;一酸化炭素及び水素を含む合成ガスからアーゲ法により得られる炭化水素の蒸留残分から、あるいはこれらを水素添加して得られる

合成炭化水素ワックスがよい。さらにプレス発汗法、溶剤法、真空蒸留の利用や分別結晶方式により炭化水素ワックスの分別を行なったものがより好ましく用いられる。母体としての炭化水素は、金属酸化物系触媒(多くは2種以上の多元系)を使用した一酸化炭素と水素の反応によって合成されるもの[例えばジントール法、ヒドロコール法(流動触媒床を使用)によって合成された炭化水素化合物];ワックス状炭化水素が多く得られる炭素とが数百ぐらいまでの炭化水素;エチレンなどのアルキレンをチーグラー触媒により重合した炭化水素が、分岐が少なくて小さく、飽和の長い直鎖状炭化水素であるので好ましい。特にアルキレンの重合によらない方法により合成されたワックスがその分子量分布からも好ましいものである。

【0070】ワックスの分子量分布では、分子量400~2400の領域に、好ましくは450~2000、特に好ましくは500~1600の領域にメインピークが存在することが良い。このような分子量分布をもたせることによりトナーに好ましい熱特性を付与することができる

【0071】離型剤は結着樹脂100重量部あたり0. 1~20重量部、好ましくは0.5~10重量部使用するのが良い。

【0072】離型剤は通常、樹脂を溶剤に溶解し樹脂溶液温度を上げ、撹拌しながら添加混合する方法や、混練時に混合する方法で結着樹脂に含有される。

【0073】本発明のトナーは、その帯電性をさらに安定化させる為に必要に応じて荷電制御剤を用いることができる。荷電制御剤は、樹脂成分100重量部当たり0.1~10重量部、好ましくは0.1~5重量部使用するのが好ましい。荷電制御剤としては、以下のものが挙げられる。

【0074】トナーを負帯電性に制御するものとして、例えば有機金属錯体、キレート化合物が有効で、その例としてはモノアゾ金属錯体、アセチルアセトン金属錯体、芳香族ヒドロキシカルボン酸又は芳香族ジカルボン酸の金属錯体又は金属塩が挙げられる。他には、芳香族モノ及びポリカルボン酸及びその金属塩、無水物、エステル類やビスフェノールなどのフェノール誘導体が挙げられる。

【0075】トナーを正荷電性に制御するものとして、ニグロシン及び脂肪酸金属塩などによる変性物;トリブチルベンジルアンモニウムー1ーヒドロキシー4ーナフトスルフォン酸塩、テトラブチルアンモニウムテトラフルオロボレートなどの四級アンモニウム塩、及びこれらの類似体であるホスホニウム塩などのオニウム塩及びこれらのレーキ顔料;トリフェニルメタン染料及びこれらのレーキ顔料(レーキ化剤としては、りんタングステン酸、りんモリブデン酸、りんタングステンモリブデン

酸、タンニン酸、ラウリン酸、没食子酸、フェリシアン 酸、フェロシアン化合物など);高級脂肪酸の金属塩; ジブチルスズオキサイド、ジオクチルスズオキサイド、 ジシクロヘキシルスズオキサイドなどのジオルガノスズ オキサイド;ジブチルスズボレート、ジオクチルスズボ レート、ジシクロヘキシルスズボレートなどのジオルガ ノスズボレートが挙げられる。これらを単独であるいは 2種類以上組み合わせて用いることができる。これらの 中でもニグロシン系化合物、四級アンモニウム塩などの 荷電制御剤が特に好ましく用いられる。

【0076】本発明のトナーに流動性向上剤を添加して も良い。流動性向上剤は、トナーに添加することによ り、流動性が添加前後を比較すると増加し得るものであ る。例えば、フッ化ビニリデン微粉末、ポリテトラフル オロエチレン微粉末の如きフッ素系樹脂粉末;湿式製法 シリカ、乾式製法シリカの如き微粉末シリカ、微粉末酸 化チタン、微粉末アルミナ、それらをシランカップリン グ剤、チタンカップリング剤、シリコーンオイルにより 表面処理を施した処理シリカ、処理酸化チタン、処理ア ルミナがある。

ロゲン化合物の蒸気相酸化により生成された微粉体であ り、いわゆる乾式法シリカ又はヒュームドシリカと称さ れるものである。例えば、四塩化ケイ素ガスの酸水素焔 中における熱分解酸化反応を利用するもので、基礎とな る反応式は次の様なものである。

【0077】好ましい流動性向上剤としては、ケイ素ハ

[0078]

 $SiCl_2+2H_2+O_2\rightarrow SiO_2+4HCl$

【0079】この製造工程において、塩化アルミニウム 又は塩化チタン等の他の金属ハロゲン化合物をケイ素ハ ロゲン化合物と共に用いることによってシリカと他の金 属酸化物の複合微粉体を得ることも可能であり、シリカ としてはそれらも包含する。その粒径は、平均の一次粒 径として、 $0.001\sim2\mu$ mの範囲内であることが好 ましく、特に好ましくは、0.002~0.2μmの範 囲内のシリカ微粉体を使用するのが良い。

【0080】ケイ素ハロゲン化合物の蒸気相酸化により 生成された市販のシリカ微粉体としては、例えば以下の 様な商品名で市販されているものがある。

[0081]

AEROSIL (日本アエロジル社) 130 200 300 380 TT600 MOX170 MOX80 COK84 Ca-O-SiL(CABOT Co. 社) M-5MS-7MS-75HS-5EH-5Wacker HDK N 20 V 1 5 (WACKER-CHEMIE GMBH社) N20E T30 T40 D-C Fine Silica (ダウコーニングCo.社)

Fransol (Fransil社)

【0082】さらには、該ケイ素ハロゲン化合物の気相 酸化により生成されたシリカ微粉体に疎水化処理した処 理シリカ微粉体がより好ましい。該処理シリカ微粉体に おいて、メタノール滴定試験によって測定された疎水化 度が30~80の範囲の値を示すようにシリカ微粉体を 処理したものが特に好ましい。

【0083】疎水化方法としては、シリカ微粉体と反応 あるいは物理吸着する有機ケイ素化合物等で化学的に処 理することによって付与される。好ましい方法として は、ケイ素ハロゲン化合物の蒸気相酸化により生成され たシリカ微粉体を有機ケイ素化合物で処理する。

【0084】有機ケイ素化合物としては、ヘキサメチル ジシラザン、トリメチルシラン、トリメチルクロルシラ ン、トリメチルエトキシシラン、ジメチルジクロルシラ ン、メチルトリクロルシラン、アリルジメチルクロルシ ラン、アリルフェニルジクロルシラン、ベンジルジメチ ルクロルシラン、ブロムメチルジメチルクロルシラン、 α - ρ -トリクロルシラン、クロルメチルジメチルクロルシラ ン、トリオルガノシリルメルカプタン、トリメチルシリ ルメルカプタン、トリオルガノシリルアクリレート、ビ ニルジメチルアセトキシシラン、ジメチルエトキシシラ

ン、ジメチルジメトキシシラン、ジフェニルジエトキシシラン、ヘキサメチルジシロキサン、1,3ージビニルテトラメチルジシロキサン、1,3ージフェニルテトラメチルジシロキサンおよび1分子当り2から12個のシロキサン単位を有し末端に位置する単位にそれぞれ1個宛のSiに結合した水酸基を含有するジメチルポリシロキサン等がある。さらに、ジメチルシリコーンオイルの如きシリコーンオイルが挙げられる。これらは1種あるいは2種以上の混合物で用いられる。

【0085】流動性向上剤は、BET法で測定した窒素吸着による比表面積が30m²/g以上、好ましくは50m²/g以上のものが良好な結果を与える。トナー100重量部に対して流動性向上剤0.01~8重量部、好ましくは0.1~4重量部使用するのが良い。

【0086】本発明のトナーを作製するには結着樹脂、着色剤及び/又は磁性体、荷電制御剤またはその他の添加剤を、ヘンシェルミキサー、ボールミルの如き混合機により充分混合し、ニーダー、エクストルーダーの如き熱混練機を用いて溶融、捏和及び練肉して樹脂類を互いに相溶せしめ、溶融混練物を冷却固化後に固化物を粉砕し、粉砕物を分級して本発明のトナーを得ることができる。

【0087】さらに、流動性向上剤とトナーをヘンシェルミキサーの如き混合機により充分混合し、トナー粒子表面に流動性向上剤を有するトナーを得ることができる。

【0088】本発明に係るトナーのTHF可溶分の分子量、THF不溶分の割合及びH-NMRの測定方法は以下に示す通りである。後述の実施例もこの方法に基づいている。

GPC (ゲルパーミエーションクロマトグラフィ)によ

【0089】(1)分子量の測定

るクロマトグラムの分子量は次の条件で測定される。 【0090】すなわち、40℃のヒートチャンバー中で カラムを安定化させ、この温度におけるカラムに溶媒と してTHF (テトラヒドロフラン)を毎分1m1の流速 で流す。現像剤をTHFに溶解し一晩静置した後、0. 2μmフィルターで沪過し、その沪液を試料として用い る。試料濃度として0.05~0.6重量%に調整した 樹脂のTHF試料溶液を50~200μ1注入して測定 する。試料の分子量測定にあたっては、試料の有する分 子量分布を、数種の単分散ポリスチレン標準試料により 作成された検量線の対数値とカウント数との関係から算 出した。検量線作成用の標準ポリスチレン試料として は、例えばPressure Chemical C o. 製あるいは、東洋ソーダ工業社製の分子量が6×1 0^{2} , 2. 1×10^{3} , 4×10^{3} , 1. 75×10^{4} , 5. 1×10^4 , 1. 1×10^5 , 3. 9×10^5 , 8, 6×10⁵、2×10⁶、4.48×10⁶のものを用

い、少なくとも10点程度の標準ポリスチレン試料を用

いるのが適当である。また検出器にはRI(屈折率)検 出器を用いる。

【0091】なおカラムとしては、 $10^3 \sim 2 \times 10^6$ の 分子量領域を的確に測定するために市販のポリスチレン ゲルカラムを複数組み合わせるのが良く、例えばWaters社製の μ -styragel 500、 10^3 、 10^4 、 10^5 の組み合わせや、昭和電工社製のshodex KA-801、802、803、804、805、806、807の組み合わせが好ましい。

【0092】(2) THF不溶分の割合の測定トナーを1g秤量し、円筒ろ紙(例えばNo.86Rサイズ 28×100mm 東洋ろ紙社製)に入れてソックスレー抽出器にかける。溶媒としてTHF200mlを用いて約6時間抽出する。このときTHFの抽出サイクルが約4~5分に1回になるような還流速度で抽出を行なう。抽出終了後円筒ろ紙をとりだし、秤量することによってトナー中の樹脂の不溶分を得る。

【0093】トナーが樹脂成分以外の磁性体又は顔料などのTHF不溶分を含有している場合、円筒ろ紙に入れたトナーの重量を W_1 gとし、抽出されたTHF可溶樹脂成分の重量を W_2 gとし、トナーに含まれている樹脂成分以外のTHF不溶成分の重量を W_3 gとすると、THF不溶分の含有量は下記式から求められる。

[0094]

【数1】

THF不溶分(重量%) =
$$\frac{W_1 - (W_3 - W_2)}{W_1 - W_3} \times 100$$

【0095】ソックスレー抽出装置の一例を図1に示す

【0096】容器1に入つているTHF2はヒーター8で加熱され気化し、気化したTHFは管7を通って冷却器5に導かれる。冷却器5は冷却水6で常時冷却されている。冷却器5で冷却されて液化したTHFは円筒ろ紙3を有する貯留部にたまり、THFの液面が中管4よりも高くなると、貯留部からTHFが容器1に排出される。円筒ろ紙に入っているトナーは、循環するTHFによって抽出処理される。

【0097】(3)トナー中のTHF可溶分の¹H-N MR(核磁気共鳴)スペクトルの測定

測定装置 : FT NMR装置 JNM-EX400 (日本電子社製)

測定周波数: 400MHz パルス条件: 5.0 μs データポイント: 32768 遅延時間 : 25sec 周波数範囲: 10500Hz

積算回数 : 16回 測定温度 : 40℃

試料 : 測定試料200mgをφ5mmのサンプル チューブに入れ、溶媒としてCDC1₃(TMS0.0 5%) を添加し、これを 40℃の恒温槽内で溶解させて 調製する。

【0098】(4)長鎖アルキル化合物の融点の測定 ワックスの融点は、DSCにおいて測定されるワックス の吸熱ピークの最大ピークのピークトップの温度をもっ てワックスの融点とする。

【0099】ワックスの示差走査熱量計によるDSC測定では、高精度の内熱式入力補償型の示差走査熱量計で測定することが好ましい。例えばパーキンエルマー社製のDSC-7が利用できる。測定方法はASTM D3

〔樹脂製造例〕

・テレフタル酸

・ドデセニルコハク酸

・無水トリメリット酸

・式(イ)で表わされるビスフェノール誘導体

 $(R: \mathcal{T}D \mathcal{L}D \mathcal{L}$

(R: エチレン基でx+y=2.2)

上記原料をエステル化触媒と共に5リットルオートクレーブに仕込み、還流冷却器、水分離装置、N₂ガス導入管、温度計及び撹拌装置を付し、フラスコ内にN₂ガスを導入しながら230℃で縮重合反応を行ない、低架橋度ポリエステル樹脂を得た。

【0102】ここで得られたポリエステル樹脂90重量 部をキシレン100重量部に完全に溶解後、スチレン 7.5重量部、2-エチルヘキシルアクリレート2.5

・テレフタル酸

・ドデセニルコハク酸

・無水トリメリット酸

・式(イ)で表されるビスフェノール誘導体

 $(R: \mathcal{T}D \mathcal{C}V \to \mathcal{E}\mathcal{C}x + y = 2.2)$

(R: エチレン基でx+y=2.2)

を上記同様に縮合重合反応を行ない、得られたポリエステル樹脂75重量部をキシレン100重量部に溶解後、スチレン19重量部、2-エチルヘキシルアクリレート6重量部及び上記の重合開始剤を0.04重量部溶解したものを窒素雰囲気下約125℃の温度で、約3時間かけて滴下した。そのままの温度で熱成し、脱溶剤することによりポリエステル樹脂、ビニル系共重合体およびこれらが化学的に反応した樹脂を含む樹脂Bを得た。

【0104】本発明の樹脂A及びBにおいて、ビニル系 共重合体とポリエステル樹脂組成物とが化学的に反応し ていることは¹³C-NMRにより検証することができ る。

【0105】一般的にスチレンと共重合したアクリル酸エステルのエステル基の13C-NMRにより測定されるシグナルは、アクリル酸エステルの単独重合体のそれよ

418-82に準じて行う。本発明に用いられるDSC 曲線は1回昇温、降温させ前履歴を取ったあと、昇温速 度10℃/minで、昇温させたときに測定されるDS C曲線を用いる。

[0100]

【実施例】以下樹脂製造例及び実施例によって本発明を 説明するが、本発明はこれら実施例に限定されるもので はない。

[0101]

32. 0mo1%

8. 2mo1%

0.8mo1%

38.8mo1%

20. 2mo1%

重量部、及び重合開始剤としてアゾビスイソブチロニトリルを0.1重量部溶解したものを、窒素雰囲気下約135℃の温度で、約1時間かけて滴下した。そのままの温度で熟成し、脱溶剤することによりポリエステル樹脂、ビニル系共重合体およびこれらが化学的に反応した樹脂を含む樹脂Aを得た。

【0103】次に

24. 0mo1%

14.6mo1%

7. 0mo1%

35mo1%

19.4mo1%

りスチレンのベンゼン環の影響により高磁場側へ数pp mシフトする現象が知られている。この現象はエステル基としてポリエステル樹脂組成物が存在する場合も同様である。ここでは、トリメリット酸のカルボキシル基の炭素に注目した。

【0106】低架橋度ポリエステル樹脂組成物の13C-NMR測定結果を図2に、低架橋度ポリエステル樹脂組成物と反応したのと同じ組成のスチレンと2-エチルへキシルアクリレートの測定結果を図3に、本発明の樹脂Aの13C-NMR測定結果を図4に示す。

【0107】各々の樹脂組成物の測定結果を表1に示す。

[0108]

【表1】

13C - NMR 測定結果

	新た検出		ット酸の 基のシグナル	アクリル酸エステルの カルボキシル基のシグナル
	(約168ppm)	00777"		(約176ppm)
低架橋度利エステル	_	0	0	-
ピニル系共重合体	_	_		0
本発明の樹脂A	0	0	0	0

【0109】以上得られた樹脂A及びBを、それぞれ7 0重量部と30重量部とを溶融プレンドすることによ り、THF不溶分を23重量%含む結着樹脂(ア)を得 た。この樹脂のTHF可溶分中のビニル系共重合体の割 合は20重量%であった。 【 O 1 1 O 】以下同様にして、単量体を変更することにより、表2に示すような結着樹脂(イ)~(コ)を得た。

[0111]

〔実施例1〕

- ·結着樹脂(ア)
- ・アゾ系鉄錯体化合物
- ·磁性酸化鉄
- 式 (1) で表される長鎖アルキルアルコール (x=48)

100重量部 3重量部 80重量部 5重量部

上記混合物を130℃に加熱された二軸エクストルーダーで溶融混練し、冷却した混合物をハンマーミルで粗粉砕し、粗粉砕物をジェットミルで微粉砕し、得られた微粉砕物を風力分級機で分級し、重量平均径7.5μmの磁性トナーを得た。このトナーのTHF可溶分のGPCによる分子量測定を行ない、さらに分取液体クロマトグラフィーにより分子量が10万未満の低分子量成分と10万以上の高分子量成分とに分けた結果、高分子量成分を12重量%含み、低分子量成分中のビニル系共重合体の割合上は18であり、高分子量成分中のビニル系共重合体の割合上は18であり、高分子量成分中のビニル系共重合体の割合日は30であった。またトナー中の結着樹脂のTHF不溶分が10%含まれていた。

【0112】この磁性トナー100重量部に対し、疎水性乾式シリカ(BET200m²/g)1.0重量部をヘンシェルミキサーにて外添添加して現像剤とした。

【0113】この現像剤を用いて、キヤノン製複写機NP-6750にて画像濃度が1.3及び0.5の未定着画像を得、NP-6750と構成が同じである定着器にて温度を変えて定着テストを行った。この結果、定着可能領域は画像濃度1.4のものが150~240℃、画像濃度が0.5のものが160~240℃であった。

【0114】さらにこの現像剤を用いて、キヤノン製複写機NP-6750にて、50,000枚の複写試験を行った。この際、定着ローラのクリーニングウェブを取り除き複写試験を行った。その結果、白地部のカブリも少なく、転写中抜けもなく、初期画像とほとんど変化のない高画質のものであった。さらに感光体へのトナーの融着、クリーニング不良はまったく起こらなかった。また定着部材への汚れも発生しなかった。その詳細は表4

に示す

【0115】〔実施例2~6〕実施例1において結着樹脂を(イ)~(カ)に変え、長鎖アルキル化合物を表3に示すアルキルアルコールに変えて現像剤を調製した結果、表3に示すような現像剤が得られた。これらの現像剤を用いて実施例1と同様な試験を行ったところ、表4に示すような良好な結果が得られた。

【0116】〔実施例7〕実施例1において、長鎖アルキル化合物を表3に示すアルキルカルボン酸に変えて現像剤を調製した結果、表3に示すような現像剤が得られた。これらの現像剤を用いて実施例1と同様な試験を行ったところ、表4に示すような良好な結果が得られた。【0117】〔比較例1~4〕実施例1において結着樹脂を(キ)~(コ)に変え、長鎖アルキル化合物を表3に示すアルキルアルコールに変えて現像剤を調製した結果、表3に示すような現像剤が得られた。これらの現像剤を用いて実施例1と同様な試験を行ったところ、表4に示すような結果が得られた。

【0118】 〔比較例5〕実施例3において、長鎖アルキル化合物をポリプロピレン (融点138℃) に変えて現像剤を調製した結果、表3に示すような現像剤が得られた。これらの現像剤を用いて実施例1と同様な試験を行ったところ、表4に示すような結果が得られた。

【0119】〔比較例6〕実施例1において、結着樹脂をポリエステル樹脂(サ)に変えて現像剤を調製した結果、表3に示すような現像剤が得られた。これらの現像剤を用いて実施例1と同様な試験を行ったところ、表4に示すような結果が得られた。

[0120]

【表2】

精菪樹脂 No.	ポリエステル単量体	ピニル系重合体の単量体	THF 可溶分中のピニル系 共重合体成分の割合	THF不溶分の割合
(7)	PO - BPA、EO - BPA TPA、DSA、TMA	St. 2 - EHA	20	23
(4)	PO – BPA、EO – BPA TPA、FA、TMA	St. 2 - EHA	15	10
(ウ)	PO - BPA、EO - BPA FA、TMA	St., 2 – EHA	40	28
(x)	PO-BPA, EG TPA, DSA, TMA	St、2 – EHA	32	40
(才)	PO - BPA、EO - BPA TPA、DSA、TMA	St、2 – EHA	10	10
(カ)	PO - BPA、EO - BPA MA、TMA	St、2 - EHA	25	24
(+)	EO - BPA、EG TPA、DSA、TMA	St、2 – EHA	12	16
(9)	PO - BPA、EO - BPA TPA、FA	St、2 - EHA	50	8
(ケ)	PO - BPA、EO - BPA TPA、MA、TMA	St、2 – EHA	30	50
(2)	PO – BPA、EO – BPA FA、TMA	St、2 – EHA	50	58
(4)	PO - BPA, EO - BPA TPA, DSA, TMA	St、2 – EHA	0	34

PO-BPA: ビスフェノールAプロビレンオキサイド付加物 EO-BPA: ビスフェノールAエチレンオキサイド付加物 EG:エチレングリコール TPA:テレフタル酸 DSA:ドデセニルコハク酸 MA:マレイン酸 TMA:無水トリメリット酸 FA:フマル酸 St:スチレン BA:ブチルアクリレート 2-EHA:2-エチルヘキシルアクリレート AA:アクリル酸

[0121]

【表3】

	結着樹脂		þ:	トナー中のTHF可溶分のGPC			}}-¤othe	長蛸7村4化合物	
	No.	Mw	Mw/Min	分子量10万以上 6成分0割合	構成比II	構成比1.	不溶分如	種類	炭素数
実施例1	(7)	62万	155	12	30	18	10	式(1)で表がは782-8	x = 48
実施例2	(1)	13万	36	7	18	14	5	式(1)で表わされる7/12-//	x = 30
実施例3	(ウ)	120万	235	18	42	38	27	式(1)で表わされる7/k2-/k	x = 14
実施例4	(x)	150万	270	30	47	25	40	式(1)で表がが74コール	x = 70
実施例5	(★)	11万	24	10	16	6	3	式(1)で表がある7/13-/	x = 23
実施例6	(カ)	36万	90	14	27	21	18	式(1)で表わされる7/43-/4	x = 36
実施例7	(7)	55万	130	16	32	16	15	式(2)で表わされるかれ/酸	y = 50
比較例1	(+)	8万	27	4 .	10	12	В	式(1)で表わされる7.8.2~#	x = 15
比較例2	(タ)	5万	16	8	62	48	2	式(1)で表わされるTAコール	x = 260
比較例3	(ケ)	40万	82	23	18	33	43	式(2)で表わされるかより酸	y = 18
比較例4	(コ)	110万	208	32	30	58	48	式(2)で表かされるかより酸	y = 120
比較例5	(ウ)	116万	225	16	40	38	26	-	_
比較例8	(4)	35万	84	8	0	0	15	_	

	定着特性					直傷	特性			
		1 w77	初期	画像 2万枚複写後						
	⟨沙黒部 (濃度=1.3)	^-7ト-ン部 (漫度=0.5)	画像温度	おづり	画像温度	カプリ	転写中抜り	融着	クリーニンク 不良	定着部材 汚れ
実施例1	140~240℃	150~240℃	1.40	0	1.40	0	A	A	A	A
実施例2	140~230℃	150~230℃	1.38	0	1.39	0	A	A	A	A
実施例3	150~240℃	160~240℃	1.41	0	1.40	0	A	A	A	В
実施例4	150~240℃	160~240℃	1.40	ΟΔ	1.39	ΟΔ	A	Α	A	A
実施例5	150~230℃	160~230℃	1.37	0	1.36	0	В	В	В	A
実施例6	140~240℃	150~240℃	1.41	0	1.40	0	А	A	Α	A
実施例7	150~230℃	160~230℃	1.36	ΟΔ	1.35	Δ	А	В	A	В
比較例1	150~200℃	160~210℃	1.37	ΟΔ	1.38	ΟΔ	С	В	С	В
比較例2	170~210℃	180~210℃	1.39	Δ×	1.33	Δ×	A	A	A	В
比較例3	160~220℃	170~220℃	1.36	Δ	1.34	Δ	В	С	В	С
比較例4	180~230℃	190~240℃	1.35	ΟΔ	1.32	Δ	В	В	В	В
比較例5	150~230℃	160~230℃	1.33	Δ	1.31	Δ	С	В	С	В
比較例6	150~210℃	160~210℃	1,29	Δ	1.25	Δ×	В	С	С	В

【0123】 [画像評価] 画像濃度はMacbeth RD918 (マクベス社製) にて測定した。

【0124】カブリの評価は次のごとく行った。

【0125】「リフレクトメータ」(東京電色社製)により測定した、プリントアウト画像の白地部分の白色度と転写紙の白色度の差から、カブリ濃度(%)を算出し、カブリを下記基準で評価した。

【0126】評価基準

〇 · · · 1. 2%未満

○△···1. 2~1. 8%未満

△ · · · 1.8~2.5%未満

△×···2.5~4.0%未満

× ···4.0%以上

【0127】転写中抜け、融着、クリーニング不良は次の基準で評価した。

A:発生せず

B: 多少発生するが、画像に影響なし C: 発生し、画像にも影響が出る。 【0128】定着部材の汚れは次の基準で評価した。

A: 定着部材に汚れなし

B: 定着部材に少し汚れあり

C: 定着部材は汚れているが画像には影響なし

D: 定着部材が汚れ、画像にもオフセットが発生 【0129】

【発明の効果】本発明のトナーは、結着樹脂の上記の如き改良及び最適化により、低温定着性が良好で、耐高温オフセット性、耐ブロッキング性及び多数枚耐久性等に優れているものである。

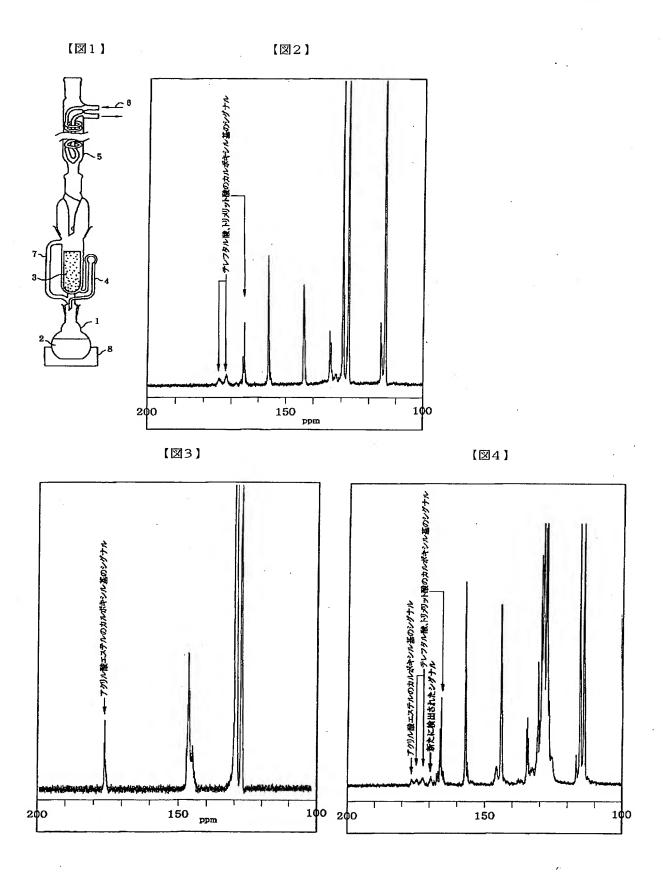
【図面の簡単な説明】

【図1】ソックスレー抽出に使用するソックスレー抽出 装置の一具体例を示す概略図である。

【図2】低架橋度ポリエステル樹脂組成物のNMRスペクトルを示す。

【図3】スチレン・2-エチルヘキシルアクリレート共 重合体のNMRスペクトルを示す。

【図4】本発明の樹脂AのNMRスペクトルを示す。



(11) 00-147832 (P2000-14U58

フロントページの続き

(72)発明者 溝尾 祐一

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社内

(72)発明者 遠藤 厳一

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ

ノン株式会社内

Fターム(参考) 2H005 AA01 AA02 AA06 CA04 CA08 CA17 CA18 CA30 EA06 EA07

FA06

	ÿ			
right.	*	*,		